**(51)** Int. Cl.: C 07 c, 35/02 C 07 5-33/10 BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND A 61 k, 17/00 **DEUTSCHES PATENTAMT** 12 o, 19/63 82 Deutsche Kl.: 12 o, 25 12 o, 20 30 h, 2/36 100 Offenlegungsschrift (1) 2 P 22 58 349.9 Aktenzeichen: **@** Anmeldetag: 29. November 1972 Offenlegungstag: 7. Juni 1973 Ausstellungspriorität: Unionspriorität **3** Datum: 1. Dezember 1971 **3** 19. Januar 1972 Land: **3** V. St. v. Amerika Aktenzeichen: 203825 219129 **69** Bezeichnung: Neue organische Verbindungen und Verfahren zu deren Herstellung **6** Zusatz zu: €2 Ausscheidung aus: Anmelder: Sandoz AG, Basel (Schweiz) Vertreter gem. § 16 PatG: Wirth, P., Dipl.-Ing.; Dannenberg, G. E. M., Dipl.-Ing.; Schmied-Kowarzik, V., Dr.; Weinhold, P., Dr.; Gudel, D., Dr.;

Patentanwälte, 6000 Frankfurt

Galantay, Eugene Ervin, Liestal (Schweiz)

**@** 

Als Erfinder benannt:



Case 600-6466

Patentonwähle
Dipl.-Ing. P. Wirth
Dr. V. Schmind-Kowarzik
Dipl. I. C. Dominicharg
Dr. P. V. F. H. D. D. Gudel
6 Frankfurt At., Cr. Echenheimer Str. 39

Neue organische Verbindungen und Verfahren zu deren Herstellung

Die Erfindung betrifft Verbindungen der Formel I,

$$A - C = C = C = C$$
 $R_1$ 
 $R_2$ 
 $R_4$ 

worin  $R_1$  für Wasserstoff oder eine Alkylgruppe mit 1-3 Kohlenstoffatomen,  $R_2$  für Wasserstoff oder einem Methylgruppe und  $R_3$  und  $R_4$  jeweils für Wasserstoff oder eine Alkylgruppe mit 1-3 Kohlenstoffatomen stehen mit der Massgabe, dass zumindest einer der Substituenten  $R_3$  und  $R_4$  Wasserstoff bedeutet, falls  $R_2$  für Methyl steht, A Gruppen der Formeln

bedeutet, worin R für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, eine Alkylgruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen, eine Alkoxy-

gruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen, eine Alkylthiogruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen oder die Difluormethoxygruppe steht, Ro Wasserstoff, Fluor, Chlor oder Brom und Y Brom, Jod, eine tert. Butyl-oder Isobutylgruppe, eine Cyclohexyl-eine Cyclohexenyl-, eine Phenyl- oder eine durch Fluor, Chlor, Brom, eine Alkoxygruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen oder Gruppen der Formeln

worin R<sub>5</sub> für Wasserstoff oder eine Alkylgruppe mit 1-3 Kohlenstoffatomen steht, substituierte Phenylgruppe bedeuten

sowie Verfahren zu deren Herstellung.

Die Verbindungen der Formel I, worin A für die Struktur (b) und Y für Gruppen der Formel (c) oder (d) stehen, können in ihre Säureadditionssalze übergeführt werden und umgekehrt.

Erfindungsgemäss gelangt man entweder

a) zu Verbindungen der Formel Ia,

$$A - \int_{R_1}^{OH} CH = C = C \int_{R_4}^{R_3}$$
 1a

worin  $A, R_1, R_3$  und  $R_4$  obige Bedeutung besitzen, indem man auf Verbindungen der Formel II,

$$A - C - C - C - C - C - C$$

$$R_1$$

$$R_4$$

worin A, R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> obige Eedeutung besitzen, und L für eine Tetrahydrofuran-2-yloxy-, eine Tetrahydro-pyran-2-yloxy-, oder eine 4-Methoxytetrahydropyran-4-yloxy-Gruppe, Fluor, Chlor, Brom oder Jod, eine Alkylsulfonylgruppe, worin der Alkylrest substituiert oder wisubstituiert ist, eine Arylsulfonyloxygruppe, worin der Arylrest aus Naphthyl oder einer substituierten oder wisubstituierten Phenylgruppe besteht, oder eine Gruppe der Formel III.

steht, worin R<sub>6</sub> und R<sub>7</sub> gleich oder verschieden sind und jeweils eine Alkylgruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen oder eine Cycloelkylgruppe mit 5 oder 6 Kohlenstoffatomen bedeuten, oder R<sub>6</sub> und R<sub>7</sub> zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, eine Pyrrolidino-, Piperidino-Homopiperidino-, Morpholino- oder Thiomorpholinogruppe, die jeweils unsubstituiert oder durch 1-3 Alkylgruppen mit jeweils 1-4 Kohlenstoffatomen substituiert sein können, bilden,

 $R_8$  eine Alkylgruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen bedeutet und  $X^{\odot}$  für ein Anion einer Mineralsäure oder einer crganischen Sulfonsäure steht, mit der Massgabe, dass das Anion einer Mineralsäure nicht das Fluoridjod ist.

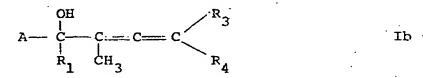
Diboran oder ein reduktives komplexes Metallhydrid der Formeln IVa oder IVb,

worin T für ein dreiwertiges Uebergangselement, Aluminium, Bor oder Gallium,  $\mathbf{Z}_1$ ,  $\mathbf{Z}_2$  und  $\mathbf{Z}_3$ gleich oder verschieden sind und jeweils für Wasserstoff, eine Alkylgruppe mit 1-6 Kohlenstoffatomen,
eine Alkoxygruppe mit 1-6 Kohlenstoffatomen oder eine
Alkoxyalkoxygruppe mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen
stehen, M ein Alkalimetall oder ein Erdalkalimetall
und  $\mathbf{Z}_4$  und  $\mathbf{Z}_5$ , die gleich oder verschieden sind, und
jeweils Wasserstoff, eine Alkylgruppe mit 1-6 Kohlenstoffatomen bedeuten, in einem aprotischen Medium, das

.

für die Reaktion nicht nachteilig ist, einwirken lässt, oder

b) zu Verbindungen der Formel Ib,



worin A,  $R_1$ ,  $R_3$  und  $R_4$  obige Bedeutung besitzen, indem man Verbindungen der Formel V,

worin A und R<sub>1</sub> obige Bedeutung besitzen, mit einem.

Grignard-Reagens, das unter Verwendung von Verbindungen der Formel XI,

$$CH_3 - C \equiv C - C \underbrace{\sum_{R_3}^{R_3}}_{R_4}$$
 xI

worin  $R_3$  und  $R_4$  obige Bedeutung besitzen und Z für Brom, Chlor oder Jod steht, erhalten wird, umsetzt und das Reaktionsprodukt hydrolysiert.

Das im Abschnitt a) angegebene Verfahren kann wie nachfolgend beschrieben durchgeführt werden:

Das bei dieser Reaktion

verwendete aprotische Medium kann beispielsweise aus

einem Aether, wie Diäthyläther, Tetrahydrofuran oder

Dioxan, aus einem aromatischen Lösungsmittel, wie Benzol,

Toluol oder Pyridin oder aus einem gesättigten aliphatischen

Kohlenwasserstoff, wie Pentan, Hexan oder Octan, bestehen.

Vorzugsweise wird jedoch dasjenige Lösungsmittel verwendet,

das in der Lage ist, die Verbindungen der Formel II bei

derjenigen Temperatur zu lösen, bei der die Reaktion durchgeführt wird. Das Medium kann entweder aus einem Lösungs
mittel oder aus einem Gemisch von Lösungsmitteln bestehen.

Die Reaktion wird beispielsweise bei Temperaturen zwischen -40 und +120° C, vorzugsweise bei -10° und +50° C, insbesondere jedoch bei Siedetemperatur des Rekationsgemisches, durchgeführt. Bei Anwendung höherer Temperaturen wird die Reaktionsgeschwindigkeit gesteigert, bei Anwendung niederer Temperaturen erhält man jedoch reinere Produkte. Die Reaktion wird vorzugsweise unter Ausschluss von Feuchtigkeit und in einer inerten Gasatmosphäre, beispielsweise in einer Stickstoffatmosphäre, durchgeführt. Die so erhaltenen Verbindungen der Formel Ia können unter Verwendung an sich bekannter Methoden, beispielsweise durch sorgfältige Zugabe einer kleinen Menge Wasser oder wässeriger Natriumsulfat-Lösung zum Reaktionsgemisch nach Beendigung der Umsetzung

Abfiltrieren der anorganischen Nebenprodukte oder Hydrolyseprodukte des komplexen Metallhydrids und anschliessende Abtrennung der Verbindungen der Formel Ia aus der organischen Phase durch Ausfällung, Extraktion, Kristallisation, Chromatographie oder flüssig-flüssig-Extraktion isoliert werden.

Falls in den Verbindungen der Formel II L für eine Alkylsulfonylgruppe steht, kann diese bis zu 16, jedoch auch mehr, Kohlenstoffatome enthalten, beispielsweise eine Methansulfonyloxy-, Aethansulfonyloxy-, 3-Chlorpropansulfonyloxy- und l-Hexandecansulfonyloxy-Gruppe sein. Bevorzugt verwendete Alkylsulfonyloxy-Gruppen enthalten 1-6 Kohlenstoffatome. Falls L für eine substituierte Phenylsulfonyloxy-gruppe steht, kann diese mono- oder poly-substituiert sein, und als Substituenten können beispielsweise Alkylgruppen mit 1-6 Kohlenstoffatomen, Alkoxygruppen mit 1-6 Kohlenstoffatomen, Halogen- und Nitrogruppen verwendet werden. Falls R<sub>6</sub>, R<sub>7</sub> oder R<sub>8</sub> für Alkylgruppen stehen, können diese geradekettig oder verzweigt sein, wobei geradekettige Alkylgruppen hevorzugt werden. Der bevorzugte Rest ist jedoch Methyl.

In der Formel IVa wird M aus Gründen der Einfachheit als einwertig angegeben, obzwar Erdalkalimetall-Kationen zwei-wertig sind. Beispielsweise kann M für Lithium-, Kalium-Kalzium und Magnesiumionen stehen. Als Verbindungen der Formeln IVa und IVb können beispielsweise Lithiumaluminium-hydrid, Lithiumborhydrid, Natriumdihydro-bis(2-methoxyäthoxy) aluminat, Lithiumgalliumhydrid, Magnesiumaluminiumhydrid,

Lithiumdiisobutylmethylaluminiumhydrid, Lithiumtrimethoxyaluminiumhydrid, Natriumaluminiumdiäthylhydrid und Diäthylaluminiumhydrid verwendet werden, wobei jedoch Lithiumaluminiumhydrid bevorzugt wird.

Das im Abschnitt b) angegebene Verfahren kann wie nachfolgend beschrieben durchgeführt werden:

Die Umsetzung der Grignard-Verbindung mit Verbindungen der Formel V und die nachfolgende Hydrolyse kann unter Verwendung an sich bekannter Methoden durchgeführt werden. Hierbei verwendet man als Lösungsmittel Diäthyläther, Tetrahydrofuran, Dioxan, Benzol und Toluol. Bevorzugte Temperaturen betragen zwischen -10 und +90° C, vorzugsweise zwischen +25 und +65° C. Bei der Umsetzung der Grignard-Verbindung mit Verbindungen der Formel V ist es günstig, jede Feuchtigkeit auszuschliessen und in Inertgasatmosphäre, beispielsweise Stickstoff- oder Argonatmosphäre, zu arbeiten. Die Hydrolyse wird in an sich bekannter Weise durchgeführt, beispielsweise durch Zugabe von Wasser, einer wässerigen Natriumsulfatlösung, einer wässerigen Ammoniumchloridlösung oder einer verdünnten Säure zum Reaktionsgemisch. Das Grignard-Reagens erhält man auf an sich bekannte Weise.

Die so erhaltenen Verbindungen der Formel Ib können auf an sich bekannte Weise isoliert werden.

Zu Verbindungen der Formel II, worin L für die Gruppe der Formel III steht, d.i. zu Verbindungen der Formel IIa,

worin A, X, R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, R<sub>6</sub>, R<sub>7</sub> und R<sub>8</sub> obige Bedeutung besitzen, kann men gelangen, indem man Verbindungen der Formel VI,

$$A = \begin{bmatrix} C & C & R_3 & R_6 \\ C & C & C & R_4 & R_7 \end{bmatrix}$$

worin A, R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, R<sub>6</sub> und R<sub>7</sub> obige Bedeutung besitzen, durch Umsetzung mit Verbindungen der Formel VII,

worin R<sub>8</sub> und X obige Bedeutung besitzen, quartärnisiert.

Die obige Quartärnisierung kann auf an sich bekannte Weise, beispielsweise in einem Lösungsmittel, wie Aceton, bei Temperaturen zwischen -20° und +30° C durchgeführt werden, wobei weder das Lösungsmittel, noch die Temperatur kritisch sind. Als Verbindung der Formel III verwendet man vorzugsweise Methyljodid. In der Formel VII entspricht X in seiner Bedeutung X, ist jedoch kovalent gebunden.

Verbindungen der Formel II, worin L eine Tetrahydrofuran-2-yloxy-, Tetrahydropynan-2-yloxy- oder eine 4-Methoxytetrahydropynan-4-yloxy-Gruppe bedeuten, d.i. Verbindungen der Formel IIb.

worin A, R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> obige Bedeutung besitzen und L'eine Tetrahydrofuran-2-yloxy, Tetrahydropyran-2-yloxy-oder 4-Methoxy-tetrahydropyran-4-yloxy-Gruppe bedeutet, können erhalten werden, indem man Verbindungen der Formel V mit einer Grignard-Verbindung, die man durch Umsetzung von Verbindungen der Formel VIII.

$$HC = C - \frac{R_{13}}{C - L'}$$
 VIII

worin  $R_3$ ,  $R_4$  und L' obige Bedeutung besitzen, mit Aethylmagnesiumbromid erhält, umsetzt.

Die Herstellung des Grignard-Reagens und dessen nachfolgende Umsetzung mit Verbindungen der Formel V kann auf an sich bekannte Weise erfolgen.

Verbindungen der Formel II, worin L für Fluor, Chlor oder Brom steht, d.i. Verbindungen der Formel IIc,

$$A - \stackrel{OH}{\stackrel{!}{C}} - C = C - \stackrel{R}{\stackrel{!}{C}} - Hal$$

$$\stackrel{IIC}{\stackrel{R}{\stackrel{1}{C}}}$$

worin A,  $R_1$ ,  $R_3$  und  $R_4$  obige Bedeutung besitzen, und Hai für Fluor, Chlor oder Brom steht, können erhalten werden, indem man Verbindungen der Formel X,

$$A - \begin{matrix} OH \\ C \end{matrix} - C = C - \begin{matrix} R_3 \\ C \end{matrix} - OH$$

$$\begin{matrix} R_1 \end{matrix}$$

worin A, R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> obige Bedeutung besitzen, mit Thionyl-chlorid oder -bromid, Phosphorpentachlorid oder -bromid oder einem aliphatischen oder aromatischen Sulfonylfluorid beispielsweise Benzolsulfonylfluorid, Tosylfluorid oder Mesylfluorid, in einem organischen Lösungsmittel, wie Hexan, Benzol oder Dimethoxyglycol umsetzt. Die Chlorierungs- und Bromierungsreaktionen sollen zweckmässigerweise in Gegenwart einer tert. Base, beispielsweise Pyridin, durchgeführt werden und die Reaktionstemperatur soll vorzugsweise zwischen 0 und 20° C betragen. Die Fluorierungsreaktion soll vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 0 und 150° C erfolgen.

Verbindungen der Formel II, worin L für ein Jodid steht, können erhalten werden, indem man entsprechende Verbindungen der Formel II, worin L für Chlorid steht, mit Natriumjodid in Aceton umsetzt, wobei die Reaktion in an sich bekännter Weise erfolgt.

Verbindungen der Formel II, worin L für eine Alkylsulfonyloxyoder eine Arylsulfonyloxygruppe steht, d.i. Verbindungen der
Formel IId,

worin A, R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> obige Bedeutung beistzen, und L"
für eine Alkylsulfonylgruppe, worin der Alkylrest substituiert oder unsubstituiert ist, oder eine Arylsulfonylgruppe
worin der Arylrest aus Naphthyl oder einer substituierten
oder unsubstituierten Phenylgruppe besteht, steht, kann
man erhalten, indem man Verbindungen der Formel X mit einem
geeigneten Alkyl- oder Arylsulfonylchlorid, beispielsweise
mit Methansulfonylchlorid, 3-Chlorpropansulfonylchlorid,
1-Hexadecansulfonylchlorid, 4-Toluclsulfonylchlorid oder
2-Naphthalinsulfonylchlorid, umsetzt.

Die obige Umsetzung kann in an sich bekannter Weise erfolgen, wobei man als Lösungsmittel Pyridin verwendet und als Reaktionstemperatur zweckmässigerweise Raumtemperatur.

Die Verbindungen der Formeln IVa, IVc, V und XI sind entweder bekannt oder können auf an sich bekannte Weise aus bekannten Ausgangsverbindungen hergestellt werden.

Zu Verbindungen der Formel VI, die zur Herstellung von Verbindungen der Formel IIa verwendet werden, kann man gelangen, indem man Verbindungen der Formel V mit Verbindungen der Formel XII,

$$Lic = c - \begin{pmatrix} R_3 \\ C - N \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} R_6 \\ R_7 \end{pmatrix}$$
 XII

worin R3, R4, R6 und R7 obige Bedeutung besitzen, umsetzt.

Die Umsetzung von Verbindungen der Formel V mit Verbindungen der Formel XII erfolgt zweckmässigerweise bei Temperaturen zwischen 0 und 50°C, vorzugsweise bei Raumtemperatur. Als Reaktionsmedium erhält man zweckmässigerweise ein organisches Lösungsmittel, beispielsweise Tetrahydrofuran.

Zu Verbindungen der Formel VI kann man auch gelangen, indem man Verbindungen der Formel XIII,

$$A - C = CH$$

$$R_1$$
XIII

worin A und  $R_1$  obige Bedeutung besitzen, mit Verbindungen, die durch Kondensation von Verbindungen der Formel XIV,



worin  $R_3$  und  $R_4$  obige Bedeutung besitzen, mit Verbindungen der Formel XV



worin  $R_6$  und  $R_7$  obige Eedeutung besitzen, erhalten werden, umsetzt.

Das Umsetzungsprodukt von Verbindungen der Formel XIV mit Verbindungen der Formel XV wird vorzugsweise unter Bedingungen erhalten, wobei Wasser abgespalten wird, falls einer der Substituenten R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> eine andere Bedeutung als Wasserstoff besitzt. Diese Umsetzung wird vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 10 und 130°C durchgeführt, wenn einer der Substituenten R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> eine Alkylgruppe bedeutet, vorzugsweise bei höheren Temperaturen, beispielsweise bei Siedetemperatur, in Gegenwart eines sauren Katalysators, wie p-Toluolsulfonsäure. Hierbei verwendet man als Lösungsmittel

ein Lösungsmittel, das in der Lage ist, mit dem abgespaltenen Wasser ein Azeotrop zu bilden, beispielsweise Benzol. Das Umsetzungsprodukt wird anschliessend mit Verbindungen der Formel XIII bei Temperaturen zwischen 50 und 150° C umgesetzt. Die Umsetzung wird zweckmässigerweise in einem inerten Lösungsmittel, vorzugsweise in Gegenwart eines Katalysators, wie Kupferchlorid, oder Silber- und Kobaltsalzen, durchgeführt.

Die Verbindungen der Formel VII sind bekannt.

Die Verbindunger der Formel VIII können erhalten werden, indem man Propargylalkohol mit Dihydrofuran, Dihydropyran oder 4-Methoxy-5,6-dihydro-2H-pyran in Gegenwart eines Kondensationsmittels, wie Chlorwasserstoffsäure oder Phosphoroxychlorid, umsetzt.

Die Verbindungen der Formel X, die zur Ferstellung von Verbindungen der Formel IIc und IId verwendet werden, kann man erhalten, indem man Verbindungen der Formel IIb hydrolysiert. Die Hydrolyse kann in an sich bekannter Weise, beispielsweise mit Hilfe einer Mineralsäure oder einer organischen Säure, durchgeführt werden.

Die Verbindungen der Formel XII sind entweder bekannt oder können in an sich bekannter Weise durch Umsetzung von Verbindungen der Formel XVII,

$$HC = C - \begin{pmatrix} R_3 & R_6 \\ C & N \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} R_6 & R_7 \\ R_4 & R_7 \end{pmatrix}$$

worin  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_6$  und  $R_7$  obige Redeutung besitzen, mit Lithium erhalter werden.

Die Umsetzung von Verbindungen der Formel XVII mit Lithium wird zweckmässigerweise bei Temperaturen zwischen 0 und 50° C in einem Lösungsmittel, wie Aethylendiamin, durchgeführt.

Zu Verbindungen der Formel XIII kann man gelangen, indem man Verbindungen der Formel V mit einem geeigneten Acetylenreagens, beispielsweite Natrium- oder Lithiumacetylid, zweckmässigerweise in einem Lösungsmittel, wie Dimethylacetamid,
bei Raumtemperatur umsetzt.

Die zur Herstellung von Verbindungen der Formel VI als Ausgangsverbindungen verwendeten Verbindungen der Formeln XIV und XV sind entweder bekannt oder können auf an sich bekannte Weise aus bekannte Ausgangsverbindungen hergestellt werden.

Die Verbindungen der Formel XVII sind entweder bekannt oder können aus bekannten Ausgangsverbindungen auf an sich bekannte Weise hergestellt werden.

Die Verbindungen der Formel I besitzen günstige pharmakodynamische Eigenschaften, die sich insbesondere in einer entzündungshemmenden Wirkung äussern. Die Verbindungen der Formel I können deshalb als entzündungshemmende Mittel verwerndet werden.

Die Verbindungen der Formel I, worin A die Struktur (b) besitzt, und Y für Gruppen der Formeln (c) oder (d) steht, können ebenfalls in Form ihrer Säureadditionssalze verwendet werden. Diese Säureadditionssalze besitzen den gleichen Grad an Wirkung wie die freien Basen. Zur Herstellung der Säureadditionssalze können als Mineralsäuren die Chlorwasserstoffsäure, Bromwasserstoffsäure, Schwefelsäure und Phosphorsäure, und als organische Säuren die Bernsteinsäure, Benzoesäure, Essigsäure, p-Toluolsulfonsäure, Maleinsäure, Fumarsäure und Benzolsulfonsäure verwendet werden.

Verbindungen der Formel I, worin A für die Gruppe (b) steht, und Y eine substituierte oder unsubstituierte Phenylgruppe bedeutet, besitzen überdies sedativ-hypnotische und tranquilisierende Wirkung. Dementsprechend können diese Verbindungen der Formel I als Sedativa/Hypnotika und als Tranquilizer verwendet werden.

Zum Erzielen einer entzündungshemmenden Wirkung werden die Verbindungen der Formel I in einer täglichen Dosis zwischen 70 und 1500 mg verabreicht, wobei diese Dosis entweder auf einmal oder in kleineren Dosen zwischen 17,5 und 750 mg 2-4 mal täglich oder in Retardform verabreicht wird.

Zum Erzielen einer sedativ-hypnotischen und Tranquilizer-Wirkung beträgt die täglich zu verabreichende Menge an entsprechenden Verbindungen der Formel I zwischen 150 und 2000 mg. Diese Dosis kann entweder auf einmal oder in

kleineren Dosen zwischen 37,5 und 1000 mg 2-4 mal täglich oder in Retardform verabreicht werden.

Für die obigen Anwendungen können die Verbindungen der Formel I zusammen mit pharmazeutisch geeigneten Verdünnungsmitteln oder Trägerstoffen und anderen üblichen Zusätzen vermischt werden und entweder oral in Form von Tabletten, Kapseln, Elixieren, Suspensionen oder Lösungen, oder parenteral in Form von Injektionslösungen, Suspensionen oder Emulsionen, verabreicht werden.

Die Verbindungen der Formel Ia bilden einen bevorzugten Teil der vorliegenden Erfindung.

Eine repräsentative Zusammensetzung, woraus auf an sich bekannte Weise Tabletten und Kapseln hergestellt werden können, wird nachfolgend beschrieben:

<u>Bestandteile</u>	Gewicht (mg)	
·	Tablette	Kapsel
Verbindung der Formel I, z.B. 1-Naphthyl-2,3-butadien-1-ol oder 2-(p-biphenylyl)-3,4-		•
pentadien-2-ol	50	50
Tragacanth	10	_
Lactose	194,5	250
Maisstärke	25	-
Talk	<b>15</b> .	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Magensiumstearat	2,5	

Die Erfindung wird durch die nachfolgenden Beispiele illustriert, worin alle Temperaturen in Grad-Celsius angegeben sind. Die Raumtemperatur beträgt zwischen 20 und 30° C, falls nicht anders angegeben.

#### Beispiel 1: 2-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-3,4-pentadien-2-cl

a) 2-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-5-dimethylamino-3-pentyn-2-ol
84 g Lithiumdraht werden in 2200 ml Aethylendiamin gelöst.
Danach werden bei 0° 1040 g Dimethylaminopropyn tropfenweise zugesetzt. Schliesslich wird, eine Lösung von 70 g
6-Methoxy-2-acetonaphthon in 500 ml wasserfreiem Tetrahydrofuran zugesetzt und das erhaltene Gemisch während 18
Stunden bei 25° gerührt. Anschliessend wird das Gemisch auf
Eis geschüttet. Nach Extraktion mit Methylenchlorid und entsprechender Aufarbeitung erhält man das 2-(6'-Methoxy-2'naphthyl)-5-dimethylamino-3-pentyn-2-ol.

### b) 2-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-5-dimethylamino-3-pentyn-2-olmethjoddd

Das im Verfahren des Abschnittes a) erhaltene 2-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-5-dimethylamino-3-pentyn-2-ol wird in 1 Liter Aceton gelöst und die Lösung bei 0° mit 60 ml Methyljodid versetzt. Anschliessend wird während 18 Stunden bei 5° stehengeløssen und danach das Gemisch eingedampft. Der Rückstand wird mit 500 ml Aether behandelt. Danach wird abfiltriert und der Rückstand mit Aether gewaschen. Das erhaltene 2-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-5-dimethylamino-3-pentyn-3-ol-methjodid schmilzt bei 114-117°.

#### c) 2-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-3,4-pentadien-2-ol

102 g 2-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-5-dimethylamino-3-pentyn-2-ol-methjodid, 2000 ml wasserfreies Tetrahydrofuran und 17,4 g Lithiumaluminiumhydrid werden zusammen während 18 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach werden 26 ml einer 15 %igen wässerigen Natriumhydroxid-Lösung zugesetzt und danach noch festes Natriumsulfat eingetragen. Nach Abfiltrieren wird das Filtrat zur Trockne eingedampft, der Rückstand in Aether aufgenommen, gewaschen und getrocknet. Nach Stehenlassen der Aetherlösung bei 5° bilden sich Kristalle von 2-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 46-50°.

#### Beispiel 2: 2-(6'-Chlor-2'-naphthyl)-3,4-pentadien-2-ol

Unter Verwendung des im Beispiel 1 beschriebenen Verfahrens, jedoch bei Ersatz des dort in Stufe a) verwendeten 6-Methoxy-2-acetonaphthon durch ungefähr äquivalente Anteile von 6-Chlor-2-acetonaphthon gelangt man zum 2-(6'-Chlor-2'-naphthy1)-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 60-61°.

### Beispiel 3: 1-(p-text.Butylphenyl)-2,3-butadien-1-ol

a) l-(p-tert.Butylphenyl)-4-(2'-tetrahydropyranyloxy)-2butyn-1-ol

Zu einem Grignard-Gemisch hergestellt auf übliche Weise aus 7,3 g Magnesium und 35,7 g Aethylbromid in 167 ml trockenem Tetrahydrofuran fügt man tropfenweise eine Lösung von 40,6 g 3-(2'-Tetrahydropyranyloxy)-propyn in 40 ml trockenem Tetra-

hydrofuran zu. Nach einstündigem Stehen bei Raumtemperatur fügt man eine Lösung von 35,6 g p-tert.Butylbenzaldehyd in 71 ml trockenem Tetrahydrofuran tropfenweise zu. Danach wird 18 Stunden bei 25° stehen gelassen. Nach Eintropfen von 15 ml einer wässerigen 1N Natriumhydroxid-Lösung werden 20 g wasserfreies Natriumsulfat zugefügt. Dann wird abfiltriert und das Filtrat zur Trockne eingedampft. Der Rückstand wird in Benzol aufgenommen, die benzolische Lösung mit einer wässerigen 1N Natriumhydroxid-Lösung und danach mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingedampft. Durch Destillation bei 150° Badtenperatur und einem Druck von 0,3 mm erhält man das reine 1-(p-tert.Butylpheny1)-4-(2'-tetrahydropyranyl-oxy)-2-butyn-1-ol als farbloses Oel.

### b) 1-(p-tert.Butylphenyl)-2,3-butadien-1-ol

Zu einer Lösung von 32 g l-(p-tert.Butylphenyl)-4-(2'-tetrahydropyranyloxy)-2-butyn-1-ol in 100 ml wasserfreiem Aether fügt man portionsweise 4,8 g Lithiumaluminiumhydrid zu. Danach lässt man 3 Stunden bei Raumtemperatur stehen und fügt anschliessend vorsichtig 4 ml Wasser zu gefolgt von 10 g Natriumsulfat. Nach Abfiltrieren wird das Filtrat eingedampft und der rohe ölige Rückstand chromatographiert. (Silicagel G Kolonne, Benzol/Triäthylamin 99:1 als Eluiermittel), wobei man das 1-(p-tert.Butylphenyl)-2,3-butadien-1-ol als Oel erhält.

### Beispiel 4: 1-(p-tert.Butylphenyl)-4-methyl-2,3-pentadion-1-ol

Unter Verwendung des im Beispiel 3 beschriebenen Verfahrens, jedoch bei Ersatz des dort verwendeten 3-(2'-Tetrahydropyranyloxy)-propyn durch ungefähr äquivalente Anteile von 3-(2'-Tetrahydropyranyloxy)-butyn erhält man das 1-(p-tert.Butyl-phenyl)-;-methyl-2,3-pentadien-1-ol als Oel.

### Reispiel 5: 2-(p-Bromphenyl)-5-methyl-3,4-hexadien-2-cl

Unter Verwendung des im Beispiel 3 beschriebenen Verfahrens, jedoch bei Ersatz der dort verwendeten 3-(2'-Tetrahydropyranyloxy)-propyn und p-tert.Butylbenzaldehyd durch ungefähr äquivalente Auteile von 3-(2'-Tetrahydropyranyloxy)-3-methyl-l-butyn und p-Bromadetophenon gelangt man zum 2-(p-Bromphenyl)-5-methyl-3,4-hexadien-2-ol.

#### Beispiel 6:

Unter Verwendung des im Beispiel 3 beschriebenen Verfahrens, jedoch bei Ersatz des dort in Stufe a) verwendeten p-tert. Butylbenzaldehyd durch ungefähr äquivalente Anteile von

- a) p-Phenyl-acetophenon und
- b) 1-Cyclohexenyl-acetophenon

gelangt man zum

- a) 2-(p-Biphenyly1)-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 55-57° und
- b) 2-(p-1'-Cyclohexenylphenyl)-3,4-:entadien-2-ol.

### Beispiel 7: 2-(p-Promphenyl)-3,4-pentadien-2-ol

a) 2-(p-Promphenyl)-5-dimethylamino-3-pentyn-2-ol-methjedid 13,88 g Lithiumdraht werden in 500 ml Aethylendiamin gelöst. Nach Verschwinden der blauen Farbe erhält man eine graue Suspension, die bei 5° tropfenweise mit 166,3 g 3-Dimethylamino-l-propyn versetzt wird. Nach einstündigem Stehen bei Raumtemperatur wird eine Lösung von 50 g p.Bromacetophenon in 250 ml Tetrahydrofuran zugesetzt. Danach wird während 2 Stunden bei Raumtemperatur stehen gelassen und dann das Gemisch auf Eis geschüttet. Nach Extraktion mit Chloroform und Verdampfen der Chloroform-Lösung erhält man 62,9 g rohes 2-(p-Bromphenyl)-5-dimethylamino-3-pentyn-2-ol, das in 500 ml Aceton gelöst wird. Dieser Lösung werden 18 ml Methyljodid zugesetzt. Nach 18 stündigem Stehen bei 5° wird die Lösung zur Trockne eingedampft- und der Rückstand mit einem Gemisch von Chloroform und Aether behandelt. Hierbei erhält man 68 g reines 2-(p-Bromphenyl)-5-dimethylamino-3pentyn-2-ol-methjodid vom Smp. 185-190°.

### b) 2-(p-Brompheny1)-3,4-pentadier-2-ol

In 500 ml trockenes Pyridin werden 500 mg Lithiumaluminiumhydrid eingetragen. Danach werden zwischen 15 und 20° 25 g
2-(p-Bromphenyl)-5-dimethylamino-3-pentyn-2-ol-methjodid
zugesetzt. Nach Auflösung werden weitere 2,5 g Lithiumaluminiumhydrid portionsweise zugefügt. Nach zweistündigem
Stehen werden 3 ml einer 15 %igen wässerigen Natriumhydroxid-

Lösung tropfenweise zugesetzt. Danach gibt man noch 5 ml Wasser hinzu und filtriert das Gemisch durch eine Cellitschicht. Aus dem Filtrat wird das Pyridin bei 40° (Gasdurchflusskolonne) entfernt und der ölige Rückstand in Benzol gelöst. Die Benzollösung wird mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingedampft. Der Rückstand wird aus Aether umkristallisiert. Nach Vakuumdestillation erhält man das 2-(p-Bromphenyl)-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 45-50°.

# Beispiel 8: 2-(p-Isohuty1pheny1)-3,4-pentadien-2-01

Unter Verwendung des im Beispiel 7 verwendeten Verfahrens, jedoch bei Ersatz von im Abschnitt a) verwendeten p-Bromacetophenon durch äquivalente Anteile von p-Isobutylacetophenon gelangt man zum 2-(p-Isobutylphenyl)-3,4-pentadien-2-ol.

# Beispiel 9: 2-(p-BiphenyIv1)-3,4-heptadien-2-ol

# a) 2-(p-Biphenylyl)-3-butyn-2-ol

In eine Lösung von 46,6 g p-Phenylacetophenon in 250 ml Dimethylsulfoxyd werden 65,6 g eines Lithiumacetylidäthylendiamin-Komplexes eingetragen. Nach 18 stündigem Stehen bei Raumtemperatur wird das Gemisch in 2 Liter Eiswasser eingetragen. Das anfänglich ölige Produkt wird beim Stehen fest. Nach Abfiltrieren und Umkristallisation auf 150 ml Isopropylalkohol erhält man das 2-(p-Biphenylyl)-3-butyn-2-ol vom Smp. 75-80°.

- b) 2-(p-Biphenyly1)-5-(l'-piperidy1)-3-heptyn-2-ol
  Ein Gemisch von 29,94 g 2-(p-Biphenyly1)-3-butyn-2-ol,
  17,58 g 1-(l'-Piperidy1)-1-propen und 17,27 g Kupferchlorid wird während 1 Stunde bei 60° gehalten. Danach
  wird abgekühlt und das Gemisch mit 300 ml Aether verrührt.
  Danach wird filtriert und das Filtrat 5 mal mit eiskaltem
  Wasser gewaschen. Nach Trocknen über Natriumsulfat wird
  die Lösung zur Trockne eingedampft, wobei man das rohe
  2-(p-Biphenyly1)-5-(l'-piperidy1)-3-heptyn-2-ol als Feststoff erhält.
- c) 2-(p-Biphenyly1)-5-(l'-piperidy1)-3-heptyn-2-ol-methjodid
  25 g 2-(p-Biphenyly1)-5-(l'-piperidy1)-3-heptyn-2-ol werden
  in 125 ml Acetonitril gelöst. Die Lösung wird anschliessend
  mit 18 g Methyljodid versetzt. Danach lässt man während 18
  Stunden bei 5° stehen. Das Gemisch wird anschliessend zur
  Trockne eingedampft und der Rückstand mit trockenem Aether
  verrührt, wobei kristallines 2-(p-Biphenyly1)-5-(l'-piperidy1)-3-heptyn-2-ol-methjodid erhalten wird.
- d) 2-(p-Biphenylyl)-3,4-heptadien-2-ol
- 2-(p-Biphenyly1)-5-(l'-piperidy1)-3-heptyn-2-ol-methjodid wird unter Verwendung des im Beispiel 7 beschriebenen Verfahrens mit Lithiumaluminiumhydrid behandelt.

  Hierbei erhält man das 2-(p-Biphenyly1)-3,4-heptadien-2-ol vom Sdpkt. 165-175°/0,88 mm Hg.

### Beispiel 10: 2-(p-Cyclohexyl-m-chlorphenyl)-3,4-pentadien-2-ol

Unter Verwendung des im Beispiel 9. beschriebenen Verfahrens, jedoch bei Ersatz des dort in Stufe a) verwendeten p-Phenylacetophenons durch äquivalente Anteile von p-Cyclohexyl-m-chloracetophenon gelangt man zum 2-(p-Cyclohexyl-m-chlor-phenyl)-3,4-pentadien-2-ol.

#### Beispicl 11:

Unter Verwendung des im Beispiel 1 beschriebenen Verfahrens und geeigneter Ausgangsverbindungen in ungefähr äquivalenten Anteilen gelangt man zu folgenden Verbindungen:

- a) 1-(6'-Methoxy-2'-nephthy1)-2,3-butadien-1-ol vom Smp. 73-75°,
- b) 2-(2'-Naphthyl)-5-methyl-3,4-hexadien-2-ol als Flüssig-keit,
- c) 2-(2'-Naphthyl)-3,4-heptadien-2-ol als Flüssigkeit,
- d) 2-(2'-Naphthy1)-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 48°,
- e) 3-(6'-Methoxy-2'-naphthy1)-6-methy1-4,5-heptadien-3-ol vom Smp. \( 40^\circ\),
- f) 3-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-1,6-dimethyl-4,5-heptadien-3-ol vom Smp. 105°,
- g) 3-(6'-Methoxy-2'-naphthy1)-1-methy1-4,5-hexadien-3-ol Brechungsindex 1,6076 hei 23°,

- h) 3-(6'-Methoxy-2'-naphthyl)-4,5-hexadien-3-ol, Brechungs-index 1,673 bei 23°, oder
- i) 2-(6'-Chlor-2'-naphthy1)-5-methy1-3,4-hexadien-2-ol vom Sdpkt. 130-150° bei 0,4 mm Hg.

#### Beispiel 12:

Unter Verwendung der in den Beispielen 3, 7 oder 9 beschriebenen Verfahren und entsprechender Ausgangsverbindungen in ungefähr Squivalenten Anteilen gelangt man zu:

- a) 2-(p-Isobutylphenyl)-5-methyl-3,4-hexadien-2-ol als Flüssigkeit,
- b) 2-[p-(4'-methoxyphenyl)-phenyl]-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 77-82°,
- c)=1-(p-Biphenyly1)-2,3-butadien-1-ol als Flüssigkeit,
- d) 2-(p-Biphenyly1)-5-methyl-3,4-hexadien-2-ol vom Sdpkt. 135°/0,15 mm Hg,
- e) 2-[p-(4'-Chlorpheny1)-pheny1]-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 106°,
- f) 3-(p-Biphenyly1)-4,5-hexadien-3-ol, Sdpkt. 150-160°/0,075 mm Hg,
- g) 2-[p-(4'-Fluorpheny1)-pheny1]-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 70-81°,
- h) 2-(p-Cyclohexylphenyl)-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 157-162°,
- i) 2-[p-(1-Methyl-4-piperazinyl)-phenyl]-3,4-pentadien-2-ol, das in Form seines Fumarats bei 128-131° schmilzt und
- j) 2-(p-Morpholino-phenyl)-3,4-pentadien-2-ol vom Smp. 76-82°.

#### Beispiel 13: 2-(p-Biphenylyl)-3-methyl-3,4-pentadien-2-ol

Zu einem Grignard-Reagens, das auf übliche Weise aus 6,8 g 1-Brom-2-butyn und 2 g Magnesium in 150 ml trockenem Tetrahydrofuran hergestellt wird, gibt man tropfenweise eine Lösung von 10 g 4-Acetylbiphenyl in 50 ml trockenem Tetrahydrofuran. Danach wird das Reaktionsgemisch während 40 Minuten am Rückflusskühler zum Sieden erhitzt. Das Reaktionsgemisch wird auf Raumtemperatur abgekühlt und, nachdem es während 18 Stunden bei Raumtemperatur stehen geblieben ist,

Ammoniumchloridlösung eingetragen. Das erhaltene Gemisch wird mehrere Male mit Chloroform extrahiert, die Extrakte vereinigt, mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet, abfiltriert und zur Trockne eingedampft. Das als Rück stand erhaltene Rohprodukt wird chromatographiert, wobei Silicagelplatten und ein 1 %iges Triäthylamin/Chloroform-Lösungsmittelsystem als Eluiermittel verwendet wird. Hierbei gelangt man zum 2-(p-Biphenylyl)-3-methyl-3,4-pentadien-2-ol.

in eine kalte verdünnte wässerige

#### Patentansprüche:

l. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I,

$$A - C = C = C = C$$
 $R_1$ 
 $R_2$ 
 $R_4$ 

worin R<sub>1</sub> für Wasserstoff oder eine Alkylgruppe mit 1-3 Kohlenstoffatomen, R<sub>2</sub> für Wasserstoff oder einem Methylgruppe und R<sub>3</sub> und P<sub>4</sub> jeweils für Wasserstoff oder eine Alkylgruppe mit 1-3 Kohlenstoffatomen stehen mit der Massgabe, dass zumindest einer der Substituenten R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> Wasserstoff bedeutet, falls R<sub>2</sub> für Methyl steht, A Gruppen der Formeln



bedeutet, worin R für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brcm, eine Alkylgruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen, eine Alkoxy-

gruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen, eine Alkylthiogruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen oder die Difluormethoxygruppe steht, Ro Wasserstoff, Fluor, Chlor oder Brom und Y Brom, Jod, eine tert. Butyl- oder Isobutylgruppe, eine Cyclohexyl- eine Cyclohexenyl-, eine Phenyl- oder eine durch Fluor, Chlor, Brom, eine Alkoxygruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen oder Gruppen der Formeln

worin  $R_5$  für Wasserstoff oder eine Alkylgruppe mit 1-3 Kohlenstoffatomen sieht, substituierte Phenylgruppe bedeuten

dadurch gekennzeichnet, dass man entweder

a) Verbindungen der Formel Ia,

$$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \mid \\ \text{R}_{1} \end{array} \qquad \begin{array}{c} \text{R}_{3} \\ \text{R}_{4} \end{array}$$

worin A,  $R_1$ ,  $R_3$  und  $R_4$  obige Bedeutung besitzen, gelangt, indem man auf Verbindungen der Formel II

$$A - C - C = C - C - L$$

$$R_1$$

$$R_2$$

worin A, R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> obige Bedeutung besitzen, und L für eine Tetrahydrofuran-2-yloxy-, eine Tetrahydropyran-pyran-2-yloxy-, oder eine 4-Methoxyeetrahydropyran-4-yloxy-Gruppe, Fluor, Chlor, Brom oder Jod, eine Alkylsulfonylgruppe, worin der Alkylrest substituiert oder unsubstituiert ist, eine Arylsulfonyloxygruppe, worin der Arylrest aus Naphthyl oder einer substituierten oder unsubstituierten Phenylgruppe besteht, oder eine Gruppe der Formel III,

$$-\frac{\stackrel{R_{6}}{\downarrow_{\bigoplus}}}{\stackrel{R_{7}}{\downarrow_{R_{8}}}} R_{7} \qquad x^{\bigoplus} \qquad III$$

steht, worin R<sub>6</sub> und R<sub>7</sub> gleich oder verschieden sind und jeweils eine Alkylgruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen oder eine Cycloalkylgruppe mit 5 oder 6 Kohlenstoffatomen bedeuten, oder R<sub>6</sub> und R<sub>7</sub> zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, eine Pyrrolidino-, Piperidino-llomopiperidino-, Morpholino- oder Thiomorpholinogruppe, die jeweils unsubstituiert oder durch 1-3 Alkylgruppen mit jeweils mit 1-4 Kohlenstoffatomen substituiert sein können, bilden,

R<sub>8</sub> eine Alkylgruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen bedeutet und X für ein Anion einer Mineralsäure oder einer organischen Sulfonsäure steht, mit der Massgabe, dass das Anion einer Mineralsäure nicht das Fluoridjod ist,

Diboran oder ein reduktives komplexes Metallhydrid der Formeln IVa oder IVb,

$$\mathbf{M}^{\oplus}$$
 $\mathbf{Z}_{1} - \mathbf{T}^{\mathbf{Z}_{2}}$ 
 $\mathbf{X}_{3}$ 
 $\mathbf{Z}_{3}$ 
 $\mathbf{Z}_{4}$ 
 $\mathbf{T}_{1} - \mathbf{H}$ 
 $\mathbf{Z}_{5}$ 
 $\mathbf{Z}_{5}$ 

worin T für ein dreiwertiges Uebergangselement, Aluminium, Bor oder Gallium, Z<sub>1</sub>, Z<sub>2</sub> und Z<sub>3</sub>
gleich oder verschieden sind und jeweils für Wasserstoff, eine Alkylgruppe mit 1-6 Kohlenstoffatomen,
eine Alkoxygruppe mit 1-6 Kohlenstoffatomen oder eine
Alkoxyalkoxygruppe mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen
stehen, M ein Alkalimetall oder ein Erdalkalimetall
und Z<sub>4</sub> und Z<sub>5</sub>, die gleich oder verschieden sind, und
jeweils Wasserstoff, eine Alkylgruppe mit 1-6 Kohlenstoffatomen bedeuten, in einem aprotischen Medium, das

für die Reaktion nicht nachteilig ist, einwirken lässt, oder

b) zu Verbindungen der Formel Ib,

$$A - \begin{matrix} OH \\ C - C - C - C \end{matrix}$$

$$R_1 \quad CH_3 \qquad R_4$$

worin  $A_1$ ,  $R_3$  und  $R_4$  obige Bedeutung besitzen, gelangt, indem man Verbindungen der Formel  $V_4$ 

$$A - C - R_1$$

worin A und R<sub>1</sub> obige Bedeutung besitzen, mit einem Grignard-Reagens, das unter Verwendung von Verbindungen der Formel XI,

$$CH_3 - C = C - C \underbrace{<}_{R_4}^{R_3}$$
 xI

worin  $R_3$  und  $R_4$  obige Bedeutung besitzen und Z für Brom, Chlor oder Jod steht, erhalten wird, umsetzt und das Reaktionsprodukt hydrolysiert.

#### 2. Verbindungen der Formel I,

$$A - C - C = C - C = C$$

$$R_1 R_2 R_4$$

worin  $R_1$  für Wasserstoff oder eine Alkylgruppe mit 1-3 Kohlenstoffatomen,  $R_2$  für Wasserstoff oder einem Methylgruppe und  $R_3$  und  $R_4$  jeweils für Wasserstoff oder eine Alkylgruppe mit 1-3 Kohlenstoffatomen stehen mit der Hassgabe, dass zumindest einer der Substituenten  $R_3$  und  $R_4$  Wasserstoff bedeutet, falls  $R_2$  für Methyl steht, A Gruppen der Formeln

bedeutet, worin R für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, eine Alkylgruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen, eine Alkoxygruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen, eine Alkylthiogruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen oder die Difluormethoxygruppe steht, Ro Wasserstoff, Fluor, Chlor oder Brom und Y Brom, Jod, eine tert. Butyl-oder Isobutylgruppe, eine Cyclohexyl-eine Cyclohexenyl-, eine Fhenyl- oder eine durch Fluor, Chlor, Brom, eine Alkoxygruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen oder Gruppen der Formeln

worin  $R_5$  für Wasserstoff oder eine Alkylgruppe mit 1-3 Kohlenstoffatomen steht, substituierte Phenylgruppe bedeuten.

3. Arzneimittel, gekennzeichnet durch den Gehalt an Verbindungen der Formel I.

5

SANDOZ AG.

THIS PAGE BLANK (USPTO)

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:		
☐ BLACK BORDERS		
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES		
☐ FADED TEXT OR DRAWING		
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING		
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES		
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS		
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS		
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT		
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY		
□ OTHER:		

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)